Academic Year العام الدراسي	2025/2026
Term الفصل	1
Subject المادة	Chemistry /bridge الكيمياء / بريدج
Grade الصف	12
Stream المسار	Advanced المتقدم
الخطة C101	
Number of MCQ عدد الأسئلة الموضوعية	30
Marks of MCQ درجة الأسئلة الموضوعية	من 2 إلى 4
Number of FRQ عدد الأسئلة المقالية	0
Marks per FRQ الدرجات للأسئلة المقالية	0
Type of All Questions نوع كافة الأسئلة	MCQ/ الأسئلة الموضوعية
Maximum Overall Grade الدرجة القصوى الممكنة	100
Exam Duration - مدة الامتحان	120 minutes
Mode of Implementation -طريقة التطبيق	SwiftAssess
Calculator الآلة الحاسبة	Allowed مسموحة

	Question* السؤال*	Learning Outcome/Performance Criteria** ناتج التعلم/ معاييرالأداء**	Reference(s) in the Stude ية والنسخة العربية) Example/Exercise مثال/تمرين
MCQ - الأسئلة الموضوعية	1	CHM.5.5.01.001.07 يجري عمليات التحويل ما بين وحدات درجة الحرارة والحرارة	نص الكتاب + جدول 1 + مثال 1 + تطبيقات
	2	CHM.5.5.01.002.02 يحسب كمية الحرارة المنطلقة من مادة عند تغير درجة حرارتها	نص الكتاب + مثال 2 + تطبيقات
	3	CHM.5.5.01.001.09 يصف كيف تؤثر نفس كمية الحرارة على درجة حرارة مواد مختلفة لها نفس الكتلة	نص الكتاب + مراجعة القسم 1
	4	CHM.5.5.01.002.03 يحسب الحرارة النوعية لمادة معينة بمعلومية كتلتها والتغير في درجة حرارتها	نص الكتاب + مثال 3 + تطبيقات
	5	CHM.5.5.01.004.02 يميز بين النظام والمحيط والكون ويتوقع اتجاه انتقال (سريان) الحرارة بينهما	نص الكتاب
	6	CHM.5.5.01.004.03 يحدد اتجاه انتقال (سريان) الحرارة في كل من العمليات الطاردة والماصة للحرارة	نص الكتاب + الشكلين 8 و 9
	7	CHM.5.5.01.004.04 يُقارن ويُقابل بين مخططات الطاقة الكامنة للتفاعلات الطاردة للحرارة والماصة للحرارة من حيث الشكل العام والمحتوى الحراري للمتفاعلات والنواتج وطاقة تنشيط التفاعلات الأمامية والعكسية والمحتوى الحراري للتفاعل وإشارته	نص الكتاب + مراجعة القسم 3
	8	CHM.5.5.01.006.10 يكتب معادلة كيميائية حرارية لتغيرات الحالة (التبخير والانصهار والتكثيف والتجمد)	نص الكتاب
	9	CHM.5.5.01.003.05 يحسب كمية الحرارة المكتسبة أو المفقودة خلال تغيرات حالة المادة باستخدام الحرارة المولية للتبخير والانصهار	الشكل 10 + تطبيقات + مراجعة القسم 3
	10	CHM.5.5.01.003.04 يُعرف الحرارة المولية للانصهار ويُوضح العلاقة بينها وبين الحرارة المولية للتجمد	نص الكتاب
	11	CHM.5.5.01.006.09 يجري حسابات باستخدام حرارة الاحتراق القياسية	مثال 4 + تطبيقات
	12	CHM.5.5.02.002.01 يحسب التغير في المحتوى الحراري لتفاعل ما باستخدام قانون هس	نص الكتاب + مثال 5 + تطبيقات
	13	CHM.5.5.02.006.03 يحسب التغير في المحتوى الحراري لتفاعل ما باستخدام بيانات حرارة التكوين القياسية	نص الكتاب + مثال 6 + تطبيقات
	14	CHM.5.5.02.001.01 يذكر نص قانون هس - يصف القواعد المتبعة عند تطبيق قانون هس	نص الكتاب
	15	CHM.5.5.02.006.02 يُعرف حرارة التكوين القياسية للمركبات والعناصر في حالتها القياسية ويقارن بين حرارة التكوين القياسية وحرارة الاحتراق القياسية	نص الكتاب + الشكل 15 + جدول 5
	16	CHM.5.4.01.020.01 يحسب متوسط سرعة التفاعل من خلال البيانات التجريبية	نص الكتاب + مثال 1 + تطبيقات
	17	CHM.5.4.01.002.03 يذكر الشرطين (طبقًا لنظرية التصادم) التي يجب توفرهما بين الجزيئات المتفاعلة حتى تكون فعالة في إنتاج مواد جديدة	نص الكتاب + الشكلين 3 و 4
	18	CHM.5.4.01.022.03 يصف العلاقة بين طاقة التنشيط وسرعة التفاعل	نص الكتاب + الشكل 5 والشكل 6
	19	CHM.5.4.01.005.05 يُوضح كيف ترتبط سرعة التفاعل الكيميائي بتغير تركيز أحد المتفاعلات بالنظر إلى رتبته	نص الكتاب
	20	CHM.5.4.01.006.02 يستخدم طريقة السرعات الابتدائية في كتابة قانون سرعة التفاعل	نص الكتاب + تطبيقات
	21	CHM.5.4.01.005.02 يوضح خصائص ثابت السرعة النوعية (k) في معادلة قانون سرعة التفاعل	نص الكتاب
	22	CHM.5.4.01.020.08 يحسب سرعة التفاعل الكيميائي اللحظية للتفاعل من البيانات التجريبية - يحسب تركيز المادة المتفاعلة باستخدام السرعة اللحظية للتفاعل	نص الكتاب + مثال 2 + تطبيقات
	23	CHM.5.4.01.020.08 يحسب سرعة التفاعل الكيميائي اللحظية للتفاعل من البيانات التجريبية	نص الكتاب + مثال 2 + تطبيقات
	24	CHM.5.4.02.001.05 يصف الاتزان الكيميائي باستخدام منحنى التركيز(للمواد المتفاعلة والمواد الناتجة) - الزمن	نص الكتاب
	25	CHM.5.4.02.005.02 يكتب تعبير ثابت الاتزان في أنظمة الاتزان غير المتجانسة (Keq)	نص الكتاب + مثال 2 + تطبيقات
	26	CHM.5.4.02.006.02 يحسب تركيز الاتزان لمادة متفاعلة عند إعطاء تراكيز المتفاعلات الأخرى والنواتج وثابت الاتزان عند درجة حرارة معينة	نص الكتاب + مثال 3 + تطبيقات
	27	CHM.5.4.02.003.04 يوضح أثر تغير درجة الحرارة في نظام متزن	نص الكتاب + الشكلين 14 و 15
	28	CHM.5.4.02.003.03 يوضح أثر التغير في الحجم (الضغط) في نظام متزن	نص الكتاب + الشكل 13
	29	CHM.5.4.02.003.02 يوضح أثر التغير في التركيز (إضافة مادة متفاعلة أو إزالة مادة ناتجة أو إضافة مادة ناتجة) في نظام متزن	نص الكتاب + الشكل 12
	30	CHM.5.4.02.003.06 يوضح أثر الحفاز في نظام متزن	نص الكتاب
*			
*			
**			
**	العربية المتحدة) وLMS والخطة الفصلية .		

nt Book (English Version& Arabic Version)
المرجع في كتاب الطالب (النسخة الإنجليزي
Page
الصفحة
6 , 7
7 , 8 , 9
8 , 10
12 , 13
14
15 , 16
15 , 16 , 21
18 , 19
18 , 19 ,21
18 , 19
20
22 , 23 , 24 , 25
28 , 29
22
25 , 26 , 17
48 , 49 , 50 , 51
51 , 52
53
64
64 , 65
63
66 ,67
66 ,67
82 , 83
90 , 91
92 , 93
97 , 98
96 , 97
95, 96
99

قد تظهر الأسئلة بترتيب مختلف في الامتحان الفعلي

كما وردت في كتاب الطالب(كتاب الطالب الصف الثاني عشر المتقدم طبعة دولة الامارات ا